

**(12) NACH DEM VERTRAG ÜBER DIE INTERNATIONALE ZUSAMMENARBEIT AUF DEM GEBIET DES
PATENTWESENS (PCT) VERÖFFENTLICHTE INTERNATIONALE ANMELDUNG**

(19) Weltorganisation für geistiges Eigentum
Internationales Büro



(43) Internationales Veröffentlichungsdatum
9. Januar 2003 (09.01.2003)

PCT

(10) Internationale Veröffentlichungsnummer
WO 03/002631 A1

(51) Internationale Patentklassifikation⁷: **C08G 65/20**, B01J 21/16

(21) Internationales Aktenzeichen: PCT/EP02/06962

(22) Internationales Anmeldedatum: 24. Juni 2002 (24.06.2002)

(25) Einreichungssprache: Deutsch

(26) Veröffentlichungssprache: Deutsch

(30) Angaben zur Priorität:
101 30 782.9 26. Juni 2001 (26.06.2001) DE

(71) Anmelder (für alle Bestimmungsstaaten mit Ausnahme von US): **BASF AKTIENGESELLSCHAFT** [DE/DE]; 67056 Ludwigshafen (DE).

(72) Erfinder; und

(75) Erfinder/Anmelder (nur für US): **SCHLITTER, Stephan** [DE/DE]; Mainstrasse 2, 67117 Limburgerhof (DE). **SIGWART, Christoph** [DE/DE]; Siegfriedstrasse 14, 69198 Schriesheim (DE). **DÖRFLINGER, Walter** [DE/DE]; Wilhelm-Busch-Str. 16, 76684 Östringen (DE). **HESSE, Michael** [DE/DE]; Weinbietstrasse 10, 67549 Worms (DE). **FISCHER, Rolf-Hartmuth** [DE/DE]; Bergstrasse 98, 69121 Heidelberg (DE).

(74) Anwalt: **ISENBRUCK, Günter**; Bardehle-Pagenberg-Dost, Altenburg-Geisseler-Isenbruck, Theodor-Heuss-Anlage 12, 68165 Mannheim (DE).

(81) Bestimmungsstaaten (national): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW.

(84) Bestimmungsstaaten (regional): ARIPO-Patent (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), eurasisches Patent (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), europäisches Patent (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), OAPI-Patent (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

Veröffentlicht:

— mit internationalem Recherchenbericht

Zur Erklärung der Zweibuchstaben-Codes und der anderen Abkürzungen wird auf die Erklärungen ("Guidance Notes on Codes and Abbreviations") am Anfang jeder regulären Ausgabe der PCT-Gazette verwiesen.

(54) Title: CATALYST AND METHOD FOR THE PRODUCTION OF POLYTETRAHYDROFURAN

(54) Bezeichnung: KATALYSATOR UND VERFAHREN ZUR HERSTELLUNG VON POLYTETRAHYDROFURAN

(57) Abstract: The invention relates to a catalyst for the production of polytetrahydrofuran, polytetrahydrofuran copolymers, diesters or monoesters of said polymers by polymerizing tetrahydrofuran in the presence of at least one telogen and/or comonomer, wherein said catalyst is present in the form of catalyst molded bodies or catalyst particles with a volume of the individual molded bodies or particles of at least 0.05mm³, preferably at least 0.2mm³, more particularly 1mm³. Said catalyst has at least one of characteristics a) and b): a) pore radius distribution with at least a maximum pore distribution in the range of 100-5000 Å pore radius, b) pore volume of catalyst pores with radii of 200 - 3000 Å bigger than 0.05cm³/g and/or radii of 200 - 5000 Å bigger than 0.075cm³/g and/or a radius of > 200 Å bigger than 0.1cm³/g.

WO 03/002631 A1

(57) Zusammenfassung: Die vorliegende Erfindung bezieht sich auf einen Katalysator für die Herstellung von Polytetrahydrofuran, Polytetrahydrofuran-Copolymeren, Diestern oder Monoestern dieser Polymere durch Polymerisation von Tetrahydrofuran in Gegenwart mindestens eines Telogens und/oder Comonomers, wobei dieser in Form von Katalysatorformkörpern oder Katalysatorpartikeln mit einem Volumen des einzelnen Formkörpers oder Partikels von mindestens 0,05mm³, vorzugsweise mindestens 0,2mm³, insbesondere 1mm³, vorliegt und wobei dieser Katalysator mindestens eines der Merkmale a) und b) aufweist: a) Porenradienverteilung mit mindestens einem Maximum der Porenverteilung im Bereich von 100-5000 Å Porenradius, b) Porenvolumen von Katalysatorporen mit Radien von 200 - 3000 Å grösser als 0,05cm³/g und/oder Radien von 200 - 5000 Å grösser als 0,075cm³/g und/oder einem Radius von > 200 Å grösser als 0,1cm³/g.

Katalysator und Verfahren zur Herstellung von Polytetrahydrofuran

5

Die vorliegende Erfindung betrifft einen Katalysator für die Herstellung von Polytetrahydrofuran, Polytetrahydrofuran-Copolymeren, Diestern oder Monoestern dieser Polymere durch die Polymerisation von Tetrahydrofuran in Gegenwart mindestens eines 10 Telogens und/oder Comonomers.

Polytetrahydrofuran (im folgenden „PTHF“), auch Polyoxybutylenglykol genannt, ist in der Kunststoff- und Kunstoffindustrie ein vielseitiges Zwischenprodukt und wird unter anderem als Diolkomponente zur Herstellung von Polyurethan-, Polyester- und Polyamid- 15 Elastomeren verwendet. Daneben ist es –wie auch manche seiner Derivate– in vielen Anwendungsfällen ein wertvoller Hilfsstoff, z. B. als Dispergiermittel oder beim Entfärben („Deinken“) von Altpapier.

PTHF wird technisch üblicherweise durch Polymerisation von Tetrahydrofuran (im 20 folgenden „THF“) an geeigneten Katalysatoren in Gegenwart von Reagentien hergestellt, deren Zugabe die Steuerung der Kettenlänge der Polymerketten und so die Einstellung des mittleren Molekulargewichts ermöglicht (Kettenabbruchreagentien oder „Telogene“). Die Steuerung erfolgt dabei durch Wahl von Art und Menge des Telogens. Durch Wahl geeigneter Telogene können zusätzlich funktionelle Gruppen an einem Ende oder beiden 25 Enden der Polymerkette eingeführt werden.

So können z. B. durch Verwendung von Carbonsäuren oder Carbonsäureanhydriden als 30 Telogene die Mono- oder Diester von PTHF hergestellt werden. Erst durch anschließende Verseifung oder Umesterung entsteht PTHF selbst. Daher wird diese Herstellung als zweistufiges PTHF-Verfahren bezeichnet.

Andere Telogene wirken nicht nur als Kettenabbruchreagenzien, sondern werden auch in die wachsende Polymerisatkette von PTHF eingebaut. Sie haben nicht nur die Funktion 35 eines Telogens, sondern sind gleichzeitig ein Comonomer und können daher mit gleicher Berechtigung sowohl als Telogene wie auch als Comonomere bezeichnet werden. Beispiele für solche Comonomere sind Telogene mit zwei Hydroxygruppen, wie die Diole

- 2 -

(Dialkohole). Dies können beispielsweise Ethylen glykol, Propylenglykol, Butylenglykol, 1,3-Propandiol, 1,4-Butandiol, 2-Butin- 1,4-diol, 1,6-Hexandiol oder niedermolekulares PTHF sein. Weiterhin sind als Comonomere cyclische Ether, wie 1,2-Alkylenoxide, z. B. Ethylenoxid oder Propylenoxid, 2-Methyltetrahydrofuran oder 3-Methyltetrahydrofuran geeignet. Die Verwendung solcher Comonomere führt mit Ausnahme von Wasser, 1,4-Butandiol und niedermolekularem PTHF zur Herstellung von Tetrahydrofuran-Copolymeren - im folgenden THF-Copolymere genannt- und ermöglicht es auf diese Weise, PTHF chemisch zu modifizieren.

Technisch lässt sich PTHF einstufig durch THF-Polymerisation mit Wasser, 1,4-Butandiol oder niedermolekularem PTHF als Telogen an sauren Katalysatoren herstellen. Als Katalysatoren sind sowohl homogene, im Reaktionssystem gelöste Systeme als auch heterogene, d. h. weitgehend ungelöste Systeme, bekannt. Nachteilig sind jedoch die relativ geringen THF-Umsätze, die vor allem bei der Synthese von PTHF des Molekulargewichts 650 bis 3000 erreicht werden.

Großtechnisch werden überwiegend die oben erwähnten zweistufigen Verfahren durchgeführt, bei denen THF z. B. in Gegenwart von Fluorsulfonsäure zunächst zu Polytetrahydrofuran-Estern polymerisiert und anschließend zu PTHF hydrolysiert wird. Üblicherweise werden bei dieser Form der THF-Polymerisation höhere THF-Umsätze als bei einstufigen Verfahren erzielt. Vorteilhaft ist vor allem die THF-Polymerisation in Gegenwart von Carbonsäureanhydriden oder Carbonsäureanhydrid/Carbonsäure-Gemischen, wie z. B. Acetanhydrid oder Acetanhydrid/Essigsäure-Gemische in Gegenwart saurer Katalysatoren zu PTHF-Acetaten und die anschließende Umesterung der PTHF-Acetate z. B. mit Methanol zu PTHF und Methylacetat.

Die in der Anmeldung bevorzugte Herstellung von PTHF durch THF-Polymerisation in Gegenwart von Carbonsäureanhydriden und/oder Carbonsäureanhydrid/Carbonsäure-Gemischen bzw. die Herstellung von THF-Copolymeren durch THF-Polymerisation in Gegenwart von Carbonsäureanhydriden und/oder Carbonsäureanhydrid/Carbonsäure-Gemischen und cyclischen Ethern als Comonomeren an festen sauren Katalysatoren ist bekannt.

In der DE-A-198 01 462 werden säureaktivierte Calcium-Montmorillonite mit einer spezifischen Oberfläche von $>300 \text{ m}^2/\text{g}$, einer Acidität von $>0,02 \text{ mmol/g}$ für pKs-Werte < -3 und Porenvolumina von $>0,4 \text{ cm}^3/\text{g}$ für Porengrößen im Bereich von 30 - 200 Å als

Katalysatoren in Pulver- oder Strangform für die THF-Polymerisation zu u. a. PTHF-Diacetaten beschrieben.

Die US-A-4,228,462 beschreibt eine Methode zur Herstellung von Copolymeren aus THF und Alkylenoxiden an säureaktivierten Montmorilloniten mit Porenvolumina von 0,4 – 0,8 cm³/g, durchschnittlichen Porengrößen im Bereich von 0,1 – 0,3 µm und einer Oberfläche von 220 – 260 m²/g. Beschrieben wird eine kontinuierliche Herstellung in Suspension, wobei der Katalysator in Pulverform eingesetzt wird.

5

10 Gemäß der DE-C2-195 13 493 werden zur Herstellung von Polytetramethylenetherglykoldiester kalcinierte Magnesium-Aluminium-Hydrosilikate vom Attapulgit- oder Sepiolit-Typ als Katalysator eingesetzt. Die Verwendung dieser Katalysatoren anstelle der bekannten Montmorillonit-, Zeolith- oder Kaolinkatalysatoren soll zu höheren Polymerisationsgeschwindigkeiten, gleichmäßigeren Eigenschaften und einer Molekulargewichtsverteilung der erhaltenen Polymerisate führen.

15

Die japanische Offenlegungsschrift JP-A-11-292958 beschreibt ein Verfahren zur kontinuierlichen Herstellung von PTHF-Diestern mit verbesserter Molekulargewichtsverteilung. Das Verfahren wird an einem festen sauren anorganischen Katalysator 20 in Suspension betrieben. Als Katalysatoren werden solche des Typs Zirkoniumoxid/Siliciumdioxid bzw. des Bleicherde-Typs genannt, mit Katalysator-Partikeln von <3 mm.

In der WO-A-94/05719 werden neben amorphen Aluminiumsilikaten auch säureaktivierter 25 und kalcinierter Kaolin oder Zeolithe als Katalysatoren zur Herstellung von PTHF-Dicarbonsäureestern mit enger Molgewichtsverteilung durch THF-Polymerisation im Festbett in Gegenwart von Carbonsäureanhydriden genannt.

Die genannten Verfahren zeigen generell, daß die verwendeten 30 Polymerisationskatalysatoren auf der Basis von Schichtsilikaten zwar in Pulverform, d. h. bei Suspensionsfahrtweise, eine hohe Katalysatoraktivität entfalten. Bei der an sich bevorzugten Herstellungsweise im Fließbett- oder Festbett, die gegenüber der Suspensionsfahrtweise Vorteile bei der Katalysatorabtrennung bietet, zeigen die beschriebenen Katalysatoren als Formkörper dagegen eine stark reduzierte Aktivität. Die 35 Wirtschaftlichkeit eines heterogen-katalysierten PTHF-Verfahrens hängt aber entscheidend von der Produktivität des Katalysators ab.

Der vorliegenden Erfindung lag daher die Aufgabe zugrunde, einen Katalysator für die Herstellung von Polytetrahydrofuran, Polytetrahydrofuran-Copolymeren, Diestern oder Monoestern dieser Polymere bereitzustellen, der leicht abtrennbar ist und gleichzeitig insbesondere beim Einsatz im Fließbett oder Festbett eine hohe Produktivität zeigt.

5

Die Aufgabe wird erfindungsgemäß durch einen Katalysator gelöst, der in Form von Formkörpern oder Partikeln vorliegt, die ein Volumen von mindestens $0,05 \text{ mm}^3$, bevorzugt von mindestens $0,2 \text{ mm}^3$ und besonders bevorzugt von mindestens 1 mm^3 aufweisen. Weiterhin weist der Katalysator mindestens eines der Merkmale a) und b) auf:

10

- a) Porenradienverteilung des Katalysators, die mindestens ein Maximum der Porenverteilung im Bereich von $100 - 5000 \text{ \AA}$ Porenradius zeigt;
- b) Porenvolumen von Katalysatorporen mit Radien von 200 bis 3000 \AA größer als $0,05 \text{ cm}^3/\text{g}$, bevorzugt größer als $0,075 \text{ cm}^3/\text{g}$ und/oder einem Porenvolumen von Katalysatorporen mit Radien von 200 bis 5000 \AA größer als $0,075 \text{ cm}^3/\text{g}$, bevorzugt größer als $0,1 \text{ cm}^3/\text{g}$ und/oder einem Porenvolumen von Katalysatorporen mit einem Radius von $>200 \text{ \AA}$ größer als $0,1 \text{ cm}^3/\text{g}$, bevorzugt größer als $0,15 \text{ cm}^3/\text{g}$.

15

20 Bevorzugt sind Katalysatoren, die beide Merkmale a) und b) aufweisen.

25

Durch ein Volumen des einzelnen Katalysatorformkörpers oder -partikels von zumindest $0,05 \text{ mm}^3$ wird in günstiger Weise eine einfache Abtrennung des Katalysators vom Polymer ermöglicht, z. B. durch Dekantieren und/oder Filtrieren bei Suspensionsfahrweise oder bei dem Einsatz in einem Fließ- oder Festbett.

Gemäß einer weiteren bevorzugten Ausführungsform werden 50% des Gesamtporenvolumens von Poren mit einem Durchmesser von $<0,1 \mu\text{m}$ gebildet.

30

Die Herstellung von Katalysator-Formkörpern aus pulverförmigen Rohstoffen kann durch dem Fachmann bekannte Methoden wie beispielsweise Tablettierung, Agglomeration oder Extrusion erfolgen, wie sie u.a. im Handbook of Heterogenous Catalysis, Vol. 1, VCH Verlagsgesellschaft Weinheim, 1997, S. 414-417 beschrieben sind. Bei der Verformung können dem Fachmann bekannte Hilfsstoffe wie Binder, Schmierstoffe und/oder Lösungsmittel zugesetzt werden. Bevorzugt ist die Formgebung durch Agglomeration oder Extrusion in Gegenwart von Wasser als Hilfsstoff.

Als Rohstoffe für die erfindungsgemäßen Katalysatorformkörper der oben genannten Porenstruktur können Katalysatoren in Pulverform verwendet werden, die die THF-Polymerisation in Gegenwart von Carbonsäureanhydriden bzw. Carbonsäureanhydrid/Carbonsäure-Gemischen und/oder cyclischen Ethern initiieren.

5 Bevorzugt sind Katalysator-Rohstoffe, die eingesetzt in Pulverform in einem standardisierten Polymerisationsversuch eine ausreichende Anfangsproduktivität zeigen. Unter Anfangsproduktivität wird die Produktivität des Katalysators bei vernachlässigbar geringen THF-Umsätzen verstanden, wie sie beispielsweise aus einem diskontinuierlichen Polymerisationsexperiment, welches in den Beispielen beschrieben ist, ermittelt werden

10 kann. Diese Anfangsproduktivität des Katalysator-Rohstoffs in Pulverform beträgt zumindest 0,5 g PTHF oder PTHF-Derivat pro g Katalysatorpulver und Stunde Reaktionszeit, bevorzugt sind Rohstoffe mit mindestens 1 g/g*h und besonders bevorzugt Rohstoffe mit mindestens 2,5 g/g*h.

15 Die erfindungsgemäßen Katalysatorformkörper sind nicht beschränkt auf Katalysatoren, die durch Formgebung von Aktivmassen hergestellt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren kann ebenso mit Katalysatoren durchgeführt werden, bei denen ein nicht oder nur gering polymerisationsaktiver Formkörper durch weitere Behandlung in einen erfindungsgemäßen Katalysator umgesetzt wird. Beispiele hierfür sind als Formkörper 20 aktivierte Bleicherden oder durch Imprägnieren, Tränken oder Beschichten von Trägermaterialien erhaltene Mischoxid-Katalysatoren. Die erfindungsgemäßen Katalysatoren nach dieser Ausführungsform zeigen ebenfalls eine Pulveraktivität von mindestens 0,5 g PTHF oder PTHF-Derivat pro g Katalysatorpulver und Stunde Reaktionszeit, bevorzugt 1 g/g*h und besonders bevorzugt 2,5 g/g*h. Die Messung dieser 25 Anfangsaktivität kann beispielsweise an einer durch Vermahlen des Formkörpers zu Pulver erhaltenen Probe erfolgen oder durch Messung an einem chemisch-physikalisch analogen Material in Pulverform.

Als aktive Katalysatormasse werden dem Fachmann bekannte, saure Feststoffe verwendet.

30 Erfindungsgemäß ist die Verwendung von Schichtsilikaten bevorzugt. Bevorzugte Schichtsilikate sind solche der Montmorillonit-Saponit-Gruppe, Kaolin-Serpentin-Gruppe oder Palygorskite-Sepiolith-Gruppe, besonders bevorzugt Montmorillonite, Hectorite, Kaoline, Attapulgite oder Sepiolithe, wie sie beispielsweise in Klockmanns Lehrbuch der Mineralogie, 16. Auflage, F. Euke Verlag 1978, Seiten 739 – 765 beschrieben werden,

35 verwendet.

Vor dem Einsatz im erfindungsgemäßen Verfahren werden die Schichtsilikat-Katalysatoren vorzugsweise in Säure aktiviert. Die Aktivierung kann nach Verfahren erfolgen, deren Grundzüge beispielsweise in US-A-1,642,871 oder der in EP-A-0 398 636 zitierten Literatur beschrieben sind. Die Säureaktivierung kann mit verschiedenen Säuren erfolgen, bevorzugt sind die üblichen Mineralsäuren oder organische Carbonsäuren. Bevorzugt sind die Säuren ausgewählt aus der Gruppe bestehend aus Salzsäure, Schwefelsäure, Salpetersäure, Phosphorsäure, Ameisensäure, Essigsäure oder Citronensäure. Besonders bevorzugt sind Schwefelsäure und/oder Salzsäure.

10 Für die Säureaktivierung kann das Schichtsilikat beispielsweise in Pulverform in Säure suspendiert und unter bekannten Bedingungen umgesetzt und aktiviert werden. Auf diese Weise wird ein aktiver Katalysator-Rohstoff in Pulverform erhalten. Um anhaftende Säurespuren zu entfernen, kann anschließend mit destilliertem oder deionisiertem Wasser gewaschen und dann getrocknet oder kalziniert werden. Die Trocknung der Schichtsilikat-Katalysatoren erfolgt zweckmäßigerweise bei normalem Druck und Temperaturen von 80 bis 200°C, bevorzugt 100 bis 150°C, für 1 bis 20 Stunden. Es kann auch bei verminderter Druck und niedrigeren Temperaturen getrocknet werden.

15

20 Die Säureaktivierung kann aber auch auf eine andere, an sich bekannte Weise erfolgen. Beispielsweise kann die Säure durch Versprühen oder Verkneten unter gleichzeitiger Verformung mit dem Schichtsilikat in Kontakt gebracht werden, wie dies beispielsweise die WO-A-99/39820 offenbart.

25 Eine Kalzinierung der Katalysatoren erfolgt vorzugsweise bei einer Temperatur von 150 bis 900°C, besonders bevorzugt bei 200 bis 700°C, insbesondere bei 300 bis 500°C für einen Zeitraum von 0,1 bis 12 Stunden, vorzugsweise 1 bis 5 Stunden. Es können sowohl pulverförmige Katalysatorrohrstoffe, also auch bevorzugt Katalysatorformkörper calciniert werden.

30 Die erfindungsgemäße Porosität des Katalysators wird mit dem Fachmann bekannten Methoden erreicht. Dies sind beispielsweise der Zusatz von Porenbildnern (Carbonsäuren, Nitrate, Ammoniumsalze, Guanidiniumsalze, Urotropin, Eiweiße, Kohlenhydrate oder modifizierte Kohlenhydrate wie z. B. Methylzellulose), anorganischen Zuschlagstoffen (Metalloxide, Tonminerale) wie sie etwa in der DE-A-196 01 861 genannt sind, Wahl einer geeigneten Teilchengrößenverteilung des Katalysatorpulvers, Vorbehandlung des Katalysatorpulvers, z. B. Vorkalzinieren oder Mahlen vorkalzinerter Formkörper und/oder

35

geeignete Verfahrensparameter bei der Herstellung des Formkörpers, beispielsweise geringes Verdichten des Pulvers im Verformungsschritt.

Als Porenbildner und Hilfs- und/oder Zuschlagstoffe sind solche bevorzugt, die wenig 5 lösliche Alkalimetalle und andere, die katalytische Wirksamkeit beeinträchtigende Bestandteile enthalten und/oder bei Temperaturbehandlung und/oder unter den Reaktionsbedingungen bilden. Besonders bevorzugt sind aus dieser Kategorie Ammoniumnitrat, Siliciumdioxide, Aluminiumoxide und Tonminerale. Die Porosität kann sowohl bei der Herstellung der Katalysator-Formkörper aus Aktivmassen als auch bei der 10 Herstellung nicht oder wenig aktiver Formkörper, die anschließend einer Aktivierung unterzogen werden, eingestellt werden.

Die erfindungsgemäß verwendbaren Katalysatoren können für die Polymerisation z. B. in Form von Zylindern, Strängen, Rippsträngen, Kugeln, Ringen oder Splitt eingesetzt 15 werden.

Als Vorbehandlung des Katalysators kommen beispielsweise das Trocknen mit auf 80 bis 200°C, bevorzugt auf 100 bis 150°C erwärmten Gasen, wie z. B. Luft oder Stickstoff, in Frage.

20 Als Telogene eignen sich bei der Herstellung von PTHF-Estern Carbonsäureanhydride und/oder Carbonsäureanhydrid/Protonensäure-Gemische. Die Protonensäuren sind bevorzugt organische und anorganische Säuren, die im Reaktionssystem löslich sind. Beispiele für organische Säuren sind Carbonsäuren und Sulfonsäuren. Beispiele für 25 anorganische Säuren sind Schwefelsäure, Salzsäure, Phosphorsäure.

Vorzugsweise werden organische Carbonsäuren oder deren Anhydride verwendet. Unter 30 diesen sind aliphatische und aromatische Poly- und/oder Monocarbonsäuren, die 2 bis 12, bevorzugt 1 bis 8 Kohlenstoffatome enthalten, bevorzugte Beispiele für aliphatische Carbonsäuren sind Essigsäure, Milchsäure, Propionsäure, Valeriansäure, Capronsäure, Caprylsäure und Pelargonsäure. Beispiele für aromatische Carbonsäuren sind Phthalsäure- und Naphthalincarbonsäure. Beispiele für Anhydride von aliphatischen Polycarbonsäuren sind Bernsteinsäure- und Maleinsäureanhydrid. Insbesondere ist Essigsäureanhydrid bevorzugt.

Die bei der Verwendung der bevorzugten Telogene entstehenden PTHF-Acetate lassen sich mit verschiedenen Verfahren in PTHF überführen (z. B. wie in der US-A-4,460,796 angegeben).

5 Andere Copolymeren von THF lassen sich herstellen durch die zusätzliche Verwendung von cyclischen Ethern als Comonomere, die sich ringöffnend polymerisieren lassen, bevorzugt drei-, vier- und fünfgliedrige Ringe, wie 1,2-Alkylenoxide, z. B. Ethylenoxid oder Propylenoxid, Oxetan, substituierte Oxetane, wie 3,3-Dimethyloxetan, die THF-Derivate 2-Methyltetrahydrofuran oder 3-Methyltetrahydrofuran, wobei 2-Methyltetrahydrofuran
10 oder 3-Methyltetrahydrofuran besonders bevorzugt sind.

Das Telogen und gewünschtenfalls das Comonomer wird zweckmäßigerweise in THF gelöst der Polymerisation zugeführt. Da das Telogen zum Kettenabbruch bzw. zur Kettenübertragung in der Polymerisation führt, lässt sich über die eingesetzte
15 Telogenmenge das mittlere Molekulargewicht des Polymers steuern. Je mehr Telogen im Reaktionsgemisch enthalten ist, desto niedriger wird das mittlere Molekulargewicht des PTHF oder des betreffenden PTHF-Derivates. Je nach Telogengehalt der Polymerisationsmischung können PTHF, die betreffenden PTHF-Derivate bzw. THF-Copolymeren mit mittleren Molekulargewichten von 250 bis 10000 Dalton gezielt
20 hergestellt werden. Vorzugsweise werden mit dem erfindungsgemäßen Verfahren PTHF, die betreffenden PTHF-Derivate bzw. THF-Copolymeren mit mittleren Molekulargewichten von 500 bis 5000 Dalton, besonders bevorzugt von 650 bis 4000 Dalton hergestellt.

Die Polymerisation wird im allgemeinen bei Temperaturen von 0 bis 80°C, vorzugsweise
25 von 25°C bis zur Siedetemperatur des THF, durchgeführt. Der angewandte Druck ist in der Regel für das Ergebnis der Polymerisation nicht kritisch, weshalb im allgemeinen bei Atmosphärendruck oder unter dem Eigendruck des Polymerisationssystems gearbeitet wird. Ausnahmen hiervon bilden Copolymerisationen von THF mit den leichtflüchtigen 1,2-Alkylenoxiden, die vorteilhafterweise unter Druck ausgeführt werden. Üblicherweise
30 beträgt der Druck 0,1 bis 20 bar, bevorzugt 0,5 bis 2 bar.

Zur Vermeidung der Bildung von Etherperoxiden wird die Polymerisation vorteilhaft unter einer Inertgasatmosphäre vollzogen. Als Inertgase können z. B. Stickstoff, Kohlendioxid oder die Edelgase dienen, bevorzugt wird Stickstoff verwendet.

Besonders vorteilhaft ist die Ausführung der Polymerisation unter einer Wasserstoffatmosphäre. Diese Ausführungsform bewirkt eine besonders niedrige Farbzahl der entstehenden Polymerisate. Der Wasserstoffpartialdruck kann dabei zwischen 0,1 und 50 bar gewählt werden. Durch Dotierung des Polymerisationskatalysators mit Übergangsmetallen oder Mischen des Polymerisationskatalysators mit einem übergangsmetallhaltigen Katalysator kann bei einer Durchführung der Polymerisation in Gegenwart von Wasserstoff die Farbzahl noch weiter verbessert werden. Als Übergangsmetalle dienen die Elemente der Gruppen 7 bis 10 des Periodensystems, beispielsweise Ruthenium, Rhenium, Nickel, Eisen, Kobalt, Palladium und/oder Platin.

10

Das erfindungsgemäße Verfahren kann diskontinuierlich oder kontinuierlich betrieben werden, wobei aus wirtschaftlichen Gründen in der Regel die kontinuierliche Betriebsweise bevorzugt wird.

15

Bei der diskontinuierlichen Betriebsweise werden die Reaktanden THF, das betreffende Telogen und/oder gewünschtenfalls das Comonomer und der Katalysator im allgemeinen in einem Rührkessel oder Schlaufenreaktor bei den angegebenen Temperaturen solange umgesetzt, bis der gewünschte Umsatz des THF erreicht ist. Die Reaktionsszeit kann in Abhängigkeit von der zugesetzten Katalysatormenge 0,5 bis 40, vorzugsweise 1 bis 30 Stunden betragen. Die Katalysatoren werden zur Polymerisation im allgemeinen in einer Menge von 1 bis 90 Gew. %, vorzugsweise von 4 bis 70 Gew. %, und besonders bevorzugt von 8 bis 60 Gew. %, bezogen auf das Gewicht des eingesetzten THF, zugesetzt.

20

Bei der kontinuierlichen Betriebsweise kann die Umsetzung in herkömmlichen, für kontinuierliche Verfahren geeigneten Reaktoren oder Reaktoranordnungen in Suspensions- oder Festbettfahrweise ausgeführt werden, bei Suspensionsfahrweise beispielsweise in Schlaufenreaktoren oder Rührreaktoren und bei Festbettfahrweise in Rohrreaktoren oder Festbettreaktoren, wobei die Festbettfahrweise bevorzugt ist.

25

In der bevorzugten Festbettfahrweise kann der Polymerisationsreaktor in Sumpffahrweise, d. h. das Reaktionsgemisch wird von unten nach oben geführt, oder in Rieselfahrweise, d. h. das Reaktionsgemisch wird von oben nach unten durch den Reaktor geführt, betrieben werden. Das Eduktgemisch (Feed) aus THF und Telogen und/oder Comonomer wird dem Polymerisationsreaktor kontinuierlich zugeführt, wobei die Katalysatorbelastung 0,01 bis 2,0 kg THF/(1*h), bevorzugt 0,02 bis 1,0 kg THF/(1*h) und besonders bevorzugt 0,04 bis 0,5 kg THF/(1*h) beträgt.

Weiterhin kann der Polymerisationsreaktor im geraden Durchgang, d. h. ohne Produktrückführung, oder im Umlauf, d. h. ein Teil des den Reaktor verlassenden Polymerisationsgemischs wird im Kreislauf geführt, betrieben werden. Bei der Umlauffahrweise beträgt das Verhältnis von Umlauf zu Zulauf kleiner oder gleich 100 : 1, 5 bevorzugt kleiner 80 : 1 und bevorzugt kleiner 60 : 1.

Die Konzentration des als Telogen eingesetzten Carbonsäureanhydrids in dem dem Polymerisationsreaktor zugeführten Eduktgemisch (Feed) liegt zwischen 0,03 bis 30 mol%, bevorzugt bei 0,05 bis 20 mol%, besonders bevorzugt bei 0,1 bis 10 mol%, bezogen 10 auf das eingesetzte THF.

Wird zusätzlich eine Carbonsäure verwendet, so beträgt das Molverhältnis im Feed üblicherweise 1: 20 bis 1 : 20000, bezogen auf eingesetztes Carbonsäureanhydrid.

15 Werden zusätzlich Comonomere verwendet, so beträgt das Molverhältnis im Feed üblicherweise 0,1 bis 50, bevorzugt 0,5 bis 40, besonders bevorzugt 1 bis 30 mol%, bezogen auf eingesetztes THF.

20 Wurde die Polymerisation in Suspensionsfahrweise durchgeführt, ist es zur Aufarbeitung des Polymerisationsaustrags erforderlich, den überwiegenden Teil des Polymerisationskatalysator beispielsweise durch Filtration, Dekantieren oder Zentrifugieren vom Polymerisationsgemisch abzutrennen und den erhaltenen Polymerisationsaustrag der weiteren Aufarbeitung zuzuführen. In der bevorzugten Festbettfahrweise wird der Polymerisationsaustrag direkt weiter aufgearbeitet.

25 Die Aufarbeitung der besonders bevorzugten PTHF-Acetate bzw. THF-Copolymer-Acetate kann nach an sich bekannten Methoden erfolgen. Beispielsweise wird nach destillativer Abtrennung von nicht umgesetztem THF und gegebenenfalls Essigsäureanhydrid, Essigsäure und Comonomer das erhaltene PTHF-Acetat bzw. THF-Copolymer-Acetat 30 basenkatalysiert mit Methanol zu PTHF bzw. THF-Copolymer und Methylacetat umgeestert.

35 Gewünschtenfalls kann anschließend niedermolekulares PTHF und/oder Tetrahydrofurancopolymer eines mittleren Molekulargewichts von 200 bis 700 Dalton destillativ abgetrennt werden. Üblicherweise können hierbei auch niedermolekulare cyclische Oligomere destillativ abgetrennt werden. Als Destillationsrückstand verbleibt

PTHF bzw. THF-Copolymer mit mittleren Molekulargewichten von 650 bis 10.000 Dalton.

Die erfindungsgemäßen Katalysatoren können nach Einsatz in einem diskontinuierlich oder kontinuierlich betriebenen PTHF-Verfahren regeneriert werden, beispielsweise durch Temperaturbehandlung, wie in der EP-A-0 535 515 beschrieben, und/oder durch Waschen des Katalysators mit wässrigen und/oder organischen Lösungsmitteln.

Im folgenden wird die Erfindung anhand von Beispielen näher erläutert.

10

I. Analytische Untersuchungen der Katalysatoren

15

Die Porosität und Porenvolumenverteilung der Katalysatoren wurde durch Quecksilberintrusion gemäß DIN 66133 bestimmt. Die Daten wurden im Porenradienbereich von 20A bis 10 μ m ausgewertet. Angaben zu Maxima in der Porenradienverteilung beziehen sich auf eine logarithmische Darstellung des Porenradius.

II. Bestimmung der Anfangsaktivität des Katalysators in Pulverform

20

In einem 250 ml-Kolben werden 200 g Tetrahydrofuran und 20 g Essigsäureanhydrid vorgelegt und auf 50 $^{\circ}$ C erwärmt. Unter intensivem Rühren werden 5 g bei 120 $^{\circ}$ C getrockneter, fein gepulverter Katalysator mit Korngrößen < 100 μ m hinzugefügt und die Reaktionsmischung weiter bei 50 $^{\circ}$ C intensiv gerührt. Nach 45 min, 2h, 4h und 6h werden jeweils 20 ml der Reaktionsmischung entnommen und zügig vom Katalysatorpulver durch Filtration abgetrennt. Die vom Katalysator befreiten Proben werden auf ihren Gehalt an PTHF-Diacetat untersucht, z. B. durch destillative Abtrennung der Leichtsieder und Auswiegen des PTHF-Diacetats. Durch Auswertung der zeitlichen Abhängigkeit der PTHF-Diacetat-Bildung wird über Extrapolation die Anfangsproduktivität des Katalysator-Pulvers bestimmt.

25

III. Aktivitätsbestimmung der Katalysator-Formkörper

30

Ein 120 ml-Rohrreaktor in Doppelmantel-Ausführung zur Temperierung und mit Umlauf wurde mit 100 ml getrockneten Katalysator-Formkörpern befüllt, die zuvor bei 150 $^{\circ}$ C 24 Stunden lang getrocknet worden waren. Anschließend wurde unter Schutzgas bei 50°C (gemessen im Umlaufthermostaten für den Doppelmantel) eine Mischung aus 200 g

Tetrahydrofuran und 20 g Essigsäureanhydrid bei einer Umlaufmenge von 1 l/h über die Katalysatorschüttung gepumpt. Nach 15, 30, 45, 60, 90 und 120 min wurden dem Reaktionsgemisch Proben entnommen, die auf ihren Polymergehalt untersucht wurden (siehe unter II.). Durch Auswertung der zeitlichen Abhängigkeit der PTHF-Diacetat-
5 Bildung wurde durch Extrapolation die Anfangsproduktivität der Katalysator-Formkörper bestimmt.

Die beschriebenen Beispiele zur Aktivitätsbestimmung lassen sich bezüglich Art und Menge der Telogene und/oder Comonomere, Temperatur, Druck etc. leicht an die
10 jeweiligen Einsatzbedingungen des Katalysators anpassen. Durch Variation von Katalysatormengen und Reaktionszeiten ist weiterhin eine Anpassung der Experimente an verschiedene hohe Anfangsaktivitäten leicht möglich.

Beispiel A:

15 Vergleichskatalysator

350 g eines säureaktivierten Schichtsilikats (Bleicherde K10, Fa. Südchemie) mit einer Pulveraktivität von 7,8 g/g*h wurde in einem Laborkneter mit 225 ml Wasser für 2,5 Stunden intensiv verknetet, anschließend zu Strängen mit einem Durchmesser von 2,5 mm und einer mittleren Länge von 10 mm extrudiert, getrocknet und bei 350°C kalciniert. Die
20 Porenradienverteilung (Hg-Porosimetrie) dieses Katalysators zeigt im Bereich > 20 Å Porenradius kein erkennbares Maximum, die Porosität im Bereich der Porenradien von 200A - 3000A liegt bei 0,035 cm³/g. Die Aktivität der Formkörper dieses Vergleichskatalysators dient als Referenz für die anderen Katalysatoren.

25

Beispiel B:

Erfindungsgemäßer Katalysator 1

350 g eines säureaktivierten Schichtsilikats (Bleicherde K10, Fa. Südchemie) mit einer Pulveraktivität von 7,8 g/g*h wurde in einem Laborkneter mit 260 ml Wasser für 26 min intensiv verknetet, anschließend zu Strängen mit einem Durchmesser von 2,5 mm und einer mittleren Länge von 10 mm extrudiert, getrocknet und bei 350°C kalciniert. Die
30 Porenradienverteilung (Hg-Porosimetrie) dieses Katalysators ist bimodal mit Maxima im Bereich von 60 Å und 1000 Å Porenradius, die Porosität im Bereich der Porenradien von 200A - 3000A liegt bei 0,15 cm³/g. Die Aktivität der Formkörper dieses Katalysators
35 beträgt das ca. 2,9-fache des Vergleichskatalysators aus Beispiel A.

Erfindungsgemäßer Katalysator 2

387 g eines säureaktivierten Schichtsilikats (Bleicherde K10, Fa. Südchemie) mit einer Pulveraktivität von 7,8 g/g*h wurden zunächst bei 300°C vorkalciniert, dann in einem Laborkneter mit 300 ml Wasser für 25 Minuten intensiv verknnetet, anschließend zu 5 Strängen mit einem Durchmesser von 2,5 mm und einer mittleren Länge von 10 mm extrudiert, getrocknet und schließlich bei 350°C kalciniert. Die Porenradienverteilung (Hg-Porosimetrie) dieses Katalysators ist bimodal mit einem schwach ausgeprägten Maximum im Bereich 20 bis 100 Å und einem deutlichen Maximum bei 3000 Å Porenradius. Die Porosität im Bereich der Porenradien von 200 - 3000 Å liegt bei 0,32 cm³/g. Die Aktivität 10 der Formkörper dieses Katalysators beträgt das ca. 4,9-fache des Vergleichskatalysators aus Beispiel A.

IV. Kontinuierliche Polymerisation von THF zu pTHF-Diacetat**15 Beispiel C:****Vergleichskatalysator**

In einer Laborapparatur wurde unter Schutzgas eine Mischung aus THF und Essigsäureanhydrid (6,9 % bezogen auf Gesamt-Feed) bei 45°C über den bei 140°C vorgetrockneten Vergleichskatalysator aus Beispiel A geleitet, der in einem 250 ml-Reaktor (Innendurchmesser 40 mm) als Festbett angeordnet war. Die Katalysatorbelastung 20 betrug 0,2 kg Feed / (l(kat.*h)). Der Reaktor wurde mit Produktrückführung (1 l/h) betrieben. Zur Aufarbeitung des pTHF-Diacetats wurde das anfallende Reaktionsgemisch destillativ von nichtumgesetztem THF und Essigsäureanhydrid befreit. Die Eindampfrate betrug 36 %, das Molekulargewicht des pTHF-Diacetats Mn betrug 760 g/mol.

25

Beispiel D:**Erfindungsgemäßer Katalysator 3**

300 g eines säureaktivierten Schichtsilikat (Bleicherde K10, Fa. Südchemie) mit einer Pulveraktivität von 5,4 g/g*h wurden zunächst bei 300°C vorkalciniert, dann in einem 30 Laborkneter mit 190 ml Wasser für 25 min intensiv verknnetet, anschließend zu Strängen mit einem Durchmesser von 2,5 mm und einer mittleren Länge von 10 mm extrudiert, getrocknet und schließlich bei 350°C kalciniert. Die Porenradienverteilung (Hg-Porosimetrie) dieses Katalysators ist bimodal mit einem schwach ausgeprägten Maximum im Bereich 20 bis 100 Å und einem deutlichen Maximum bei 3000 Å Porenradius. Die 35 Porosität im Bereich der Porenradien von 200 - 3000 Å liegt bei 0,27 cm³/g.

- 14 -

In einer Laborapparatur wurde unter Schutzgas eine Mischung aus THF und Essigsäureanhydrid (6,9 % bezogen auf Gesamt-Feed) bei 45°C über diesen bei 140°C vorgetrockneten Katalysator geleitet, der in einem 250 ml-Reaktor (Innendurchmesser 40 mm) als Festbett angeordnet war. Die Katalysatorbelastung betrug 0,2 kg Feed / (1
5 Kat.*h). Der Reaktor wurde mit Produktrückführung (1 l/h) betrieben. Zur Aufarbeitung des PTHF-Diacetats wurde das anfallende Reaktionsgemisch destillativ von nichtumgesetztem THF und Essigsäureanhydrid befreit. Die Eindampfrate betrug 51 %, das Molekulargewicht des PTHF-Diacetats Mn betrug 960 g/mol.

Patentansprüche

1. Katalysator für die Herstellung von Polytetrahydrofuran, Polytetrahydrofuran-Copolymeren, Diestern oder Monoestern dieser Polymere durch Polymerisation von Tetrahydrofuran in Gegenwart mindestens eines Telogens und/oder Comonomers, wobei dieser in Form von Katalysatorformkörpern oder Katalysatorpartikeln mit einem Volumen des einzelnen Formkörpers oder Partikels von mindestens $0,05\text{ mm}^3$, vorzugsweise mindestens $0,2\text{ mm}^3$, insbesondere 1 mm^3 , vorliegt und wobei dieser Katalysator mindestens eines der Merkmale a) und b) aufweist:
 - a) Porenradienverteilung mit mindestens einem Maximum der Porenverteilung im Bereich von $100 - 5000\text{ \AA}$ Porenradius,
 - 15 b) Porenvolumen von Katalysatorporen mit Radien von $200 - 3000\text{ \AA}$ größer als $0,05\text{ cm}^3/\text{g}$ und/oder Radien von $200 - 5000\text{ \AA}$ größer als $0,075\text{ cm}^3/\text{g}$ und/oder einem Radius von $> 200\text{ \AA}$ größer als $0,1\text{ cm}^3/\text{g}$.
2. Katalysator nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, dass Merkmale a) und b) erfüllt sind.
- 20 3. Katalysator nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß 50 % des Gesamt-porenvolumens von Poren mit einem Durchmesser von $< 0,1\text{ }\mu\text{m}$ gebildet werden.
4. Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, dass er aus einem Katalysatorvorläufer in Pulverform hergestellt wird.
- 25 5. Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, dass der Katalysatorvorläufer in Pulverform oder der pulverisierte Katalysator eine Anfangsaktivität von mindestens $0,5\text{ g Polymer/g Katalysator und Stunde Reaktionszeit}$ aufweist.
- 30 6. Katalysator nach einem der Ansprüche 1 bis 5, wobei die aktive Katalysatormasse ausgewählt ist aus Schichtsilikaten, bevorzugt aus Schichtsilikaten der Montmorillonit-Saponit-Gruppe, Kaolin-Serpentin-Gruppe oder Palygorskite-Sepiolith-Gruppe, besonders bevorzugt aus Montmorillonit, Hectorit, Kaolin, Attapulgit, Sepiolith oder Mischungen davon.

7. Verfahren zur Herstellung eines Katalysators nach einem der Ansprüche 1 bis 6, dadurch gekennzeichnet, dass die Herstellung der Katalysator-Formkörper aus pulverförmigen Rohstoffen durch an sich bekannte Methoden, vorzugsweise Tablettierung, Agglomeration oder Extrusion erfolgt, wobei bei der Verformung Hilfsstoffe, vorzugsweise Binder, Schmierstoffe und/oder Lösungsmittel zugesetzt werden, insbesondere die Formgebung durch Agglomeration oder Extrusion in Gegenwart von Wasser als Hilfsstoff erfolgt.
- 10 8. Verfahren zur Herstellung von Polytetrahydrofuran, Polytetrahydrofurancopolymeren, Diestern oder Monoestern dieser Polymere, dadurch gekennzeichnet, dass Tetrahydrofuran in Gegenwart mindestens eines Telogens und/oder Comonomeren und unter Einsatz eines Katalysators nach einem der Ansprüche 1 bis 6 polymerisiert wird.
- 15 9. Verfahren nach Anspruch 8, dadurch gekennzeichnet, dass dieses kontinuierlich oder diskontinuierlich, vorzugsweise kontinuierlich, mehr bevorzugt in Suspensions- oder Festbettfahrweise, noch mehr bevorzugt in Festbettfahrweise, insbesondere in Sumpffahrweise, durchgeführt wird.
- 20 10. Verfahren nach einem der Ansprüche 7 bis 9, dadurch gekennzeichnet, dass Tetrahydrofuran in Gegenwart von Carbonsäureanhydriden, vorzugsweise Essigsäureanhydrid, zu Polytetrahydrofuran oder Derivaten und Copolymeren davon mit Molekulargewichten von 250 bis 10.000 Dalton, vorzugsweise 50 bis 5000 Dalton, insbesondere 650 bis 4000 Dalton, polymerisiert wird.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 02/06962

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER
 IPC 7 C08G65/20 B01J21/16

According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC

B. FIELDS SEARCHEDMinimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)
 IPC 7 C08G B01J

Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched

Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practical, search terms used)

WPI Data, EPO-Internal

C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X, P	WO 02 02671 A (FISCHER ROLF HARTMUTH ; SIGWART CHRISTOPH (DE); STEINBRENNER ULRICH) 10 January 2002 (2002-01-10) claims 1,18 examples 1-16 table 1 ---	1-10
X	WO 96 23833 A (MUELLER HERBERT) 8 August 1996 (1996-08-08) claims 1,2 page 5, line 8-18 examples 1-4 ---	1-10
X	US 4 228 272 A (DEL PESCO THOMAS W) 14 October 1980 (1980-10-14) claim 1 column 1, line 58,59 column 2, line 39-42 ---	1-10
	-/-	

Further documents are listed in the continuation of box C.

Patent family members are listed in annex.

° Special categories of cited documents :

- "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance
- "E" earlier document but published on or after the international filing date
- "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)
- "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means
- "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed

- "T" later document published after the International filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the Invention
- "X" document of particular relevance; the claimed Invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone
- "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.
- "&" document member of the same patent family

Date of the actual completion of the international search

Date of mailing of the international search report

5 September 2002

13/09/2002

Name and mailing address of the ISA

European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2
 NL - 2280 HV Rijswijk
 Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl
 Fax: (+31-70) 340-3016

Authorized officer

Kositza, M

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International Application No

PCT/EP 02/06962

C.(Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
X	WO 99 36459 A (BASF AG ; BECKER RAINER (DE); ELLER KARSTEN (DE); HESSE MICHAEL (DE) 22 July 1999 (1999-07-22) cited in the application claim 4 Beispiele, insbesondere V3 und B (vgl. Herstellbsp. vorl. Anmeldung und US 4,228,272) ---	1-10
X	DE 196 01 861 A (SUED CHEMIE AG) 24 July 1997 (1997-07-24) cited in the application Vergleichsbeispiele 1-4 (vgl. Herstellbsp. vorl. Anmeldung) -----	1-7

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Information on patent family members

International Application No

PCT/EP 02/06962

Patent document cited in search report	Publication date	Patent family member(s)		Publication date
WO 0202671	A 10-01-2002	DE 10032267 A1		17-01-2002
		DE 10032268 A1		17-01-2002
		AU 8193701 A		14-01-2002
		WO 0202671 A1		10-01-2002
WO 9623833	A 08-08-1996	DE 19502970 A1		01-08-1996
		DE 19514826 A1		24-10-1996
		DE 19521602 A1		19-12-1996
		WO 9623833 A1		08-08-1996
		DE 59602619 D1		09-09-1999
		EP 0807139 A1		19-11-1997
		ES 2135202 T3		16-10-1999
		JP 11502548 T		02-03-1999
		US 5886138 A		23-03-1999
US 4228272	A 14-10-1980	NONE		
WO 9936459	A 22-07-1999	DE 19801462 A1		22-07-1999
		AU 2617799 A		02-08-1999
		CN 1286714 T		07-03-2001
		WO 9936459 A1		22-07-1999
		EP 1047721 A1		02-11-2000
		JP 2002509169 T		26-03-2002
		TW 467919 B		11-12-2001
		US 6362312 B1		26-03-2002
DE 19601861	A 24-07-1997	DE 19601861 A1		24-07-1997

INTERNATIONAHLER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/06962

A. KLASIFIZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES
IPK 7 C08G65/20 B01J21/16

Nach der Internationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassifikation und der IPK

B. RECHERCHIERTE GEBIETE

Recherchierte Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole)
IPK 7 C08G B01J

Recherchierte aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, soweit diese unter die recherchierten Gebiete fallen

Während der internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Name der Datenbank und evtl. verwendete Suchbegriffe)

WPI Data, EPO-Internal

C. ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie ^e	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X, P	WO 02 02671 A (FISCHER ROLF HARTMUTH ; SIGWART CHRISTOPH (DE); STEINBRENNER ULRICH) 10. Januar 2002 (2002-01-10) Ansprüche 1,18 Beispiele 1-16 Tabelle 1 ---	1-10
X	WO 96 23833 A (MUELLER HERBERT) 8. August 1996 (1996-08-08) Ansprüche 1,2 Seite 5, Zeile 8-18 Beispiele 1-4 ---	1-10
X	US 4 228 272 A (DEL PESCO THOMAS W) 14. Oktober 1980 (1980-10-14) Anspruch 1 Spalte 1, Zeile 58,59 Spalte 2, Zeile 39-42 ---	1-10
-/-		

Weitere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu entnehmen

Siehe Anhang Patentfamilie

- ° Besondere Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen :
- °A° Veröffentlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, aber nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist
- °E° älteres Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen Anmeldedatum veröffentlicht worden ist
- °L° Veröffentlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft erscheinen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer anderen im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden soll oder die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie ausgeführt)
- °O° Veröffentlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, eine Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht
- °P° Veröffentlichung, die vor dem Internationalen Anmeldedatum, aber nach dem beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist

- °T° Spätere Veröffentlichung, die nach dem internationalen Anmeldedatum oder dem Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist und mit der Anmeldung nicht kollidiert, sondern nur zum Verständnis des der Erfindung zugrundeliegenden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden Theorie angegeben ist
- °X° Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann allein aufgrund dieser Veröffentlichung nicht als neu oder auf erforderlicher Tätigkeit beruhend betrachtet werden
- °Y° Veröffentlichung von besonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung kann nicht als auf erforderlicher Tätigkeit beruhend betrachtet werden, wenn die Veröffentlichung mit einer oder mehreren anderen Veröffentlichungen dieser Kategorie in Verbindung gebracht wird und diese Verbindung für einen Fachmann naheliegend ist
- °&° Veröffentlichung, die Mitglied derselben Patentfamilie ist

Datum des Abschlusses der internationalen Recherche

Absendedatum des internationalen Recherchenberichts

5. September 2002

13/09/2002

Name und Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde
Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2
NL - 2280 HV Rijswijk
Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,
Fax: (+31-70) 340-3016

Bevollmächtigter Bediensteter

Kositza, M

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/06962

C.(Fortsetzung) ALS WESENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN

Kategorie ^o	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe der in Betracht kommenden Teile	Betr. Anspruch Nr.
X	WO 99 36459 A (BASF AG ; BECKER RAINER (DE); ELLER KARSTEN (DE); HESSE MICHAEL (DE) 22. Juli 1999 (1999-07-22) in der Anmeldung erwähnt Anspruch 4 Beispiele, insbesondere V3 und B (vgl. Herstellbsp. vorl. Anmeldung und US 4,228,272) ---	1-10
X	DE 196 01 861 A (SUED CHEMIE AG) 24. Juli 1997 (1997-07-24) in der Anmeldung erwähnt Vergleichsbeispiele 1-4 (vgl. Herstellbsp. vorl. Anmeldung) -----	1-7

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen

PCT/EP 02/06962

Im Recherchenbericht angeführtes Patentdokument		Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie		Datum der Veröffentlichung
WO 0202671	A	10-01-2002		DE 10032267 A1 DE 10032268 A1 AU 8193701 A WO 0202671 A1		17-01-2002 17-01-2002 14-01-2002 10-01-2002
WO 9623833	A	08-08-1996		DE 19502970 A1 DE 19514826 A1 DE 19521602 A1 WO 9623833 A1 DE 59602619 D1 EP 0807139 A1 ES 2135202 T3 JP 11502548 T US 5886138 A		01-08-1996 24-10-1996 19-12-1996 08-08-1996 09-09-1999 19-11-1997 16-10-1999 02-03-1999 23-03-1999
US 4228272	A	14-10-1980		KEINE		
WO 9936459	A	22-07-1999		DE 19801462 A1 AU 2617799 A CN 1286714 T WO 9936459 A1 EP 1047721 A1 JP 2002509169 T TW 467919 B US 6362312 B1		22-07-1999 02-08-1999 07-03-2001 22-07-1999 02-11-2000 26-03-2002 11-12-2001 26-03-2002
DE 19601861	A	24-07-1997		DE 19601861 A1		24-07-1997